

ΠΡΟΑΓΩΓΙΚΕΣ ΕΞΕΤΑΣΕΙΣ ΠΕΡΙΟΔΟΥ ΜΑΪΟΥ - ΙΟΥΝΙΟΥ (01/06/11)

ΤΑΞΗ: Β' ΓΥΜΝΑΣΙΟΥ ΤΜΗΜΑ: _____

ΕΞΕΤΑΖΟΜΕΝΟ ΜΑΘΗΜΑ: ΧΗΜΕΙΑ

ΟΝΟΜΑΤΕΠΩΝΥΜΟ ΜΑΘΗΤΗ: _____

ΕΠΙΤΗΡΗΤΕΣ: _____

Από τις παρακάτω 9 ερωτήσεις να απαντήσετε μόνο τις 6

ΕΡΩΤΗΣΗ 1

Να αντιστοιχίσετε τις μεταβολές των υλικών της στήλης Α, με τις ονομασίες των μεταβολών της στήλης Β, γράφοντας στη στήλη Γ δίπλα σε κάθε αριθμό, το γράμμα που αντιστοιχεί σε κάθε μεταβολή.

ΣΤΗΛΗ Α Μεταβολή υλικού	ΣΤΗΛΗ Β Ονομασία μεταβολής	ΣΤΗΛΗ Γ Αντιστοίχιση
1. Από στερεό σε υγρό	A Εξάτμιση	1
2. Από στερεό σε αέριο	B Απόθεση	2
3. Από υγρό σε στερεό	Γ Υγροποίηση	3
4. Από υγρό σε αέριο	Δ Εξάχνωση	4
5. Από αέριο σε υγρό	E Τήξη	5
6. Από αέριο σε στερεό	Z Πήξη	6

ΕΡΩΤΗΣΗ 2

A. Να συμπληρωθεί ο παρακάτω πίνακας προσθέτοντας (+) στην αντίστοιχη στήλη:

Μίγμα	Ετερογενές	Ομογενές
Κρασί - Νερό		
Ζάχαρη - Καφές		
Ξίδι - Νερό		

B. Διαθέτουμε μίγμα που αποτελείται από αλάτι και άμμο.

Να διαχωρίσετε το μίγμα στα συστατικά του επιλέγοντας, από τη λίστα, τις 3 διαδικασίες που θα ακολουθήσετε κατά σειρά:

εξάτμιση-φυγοκέντρηση-διήθηση-διάλυση-χρωματογραφία-εκχύλιση-απόχυση-απόσταξη

1^η διαδικασία _____

2^η διαδικασία _____

3^η διαδικασία _____

ΕΡΩΤΗΣΗ 3

Σε ογκομετρική φιάλη των **100mL** προσθέτουμε **2g** αλάτι και συμπληρώνουμε με νερό μέχρι τη χαραγή της φιάλης.

A. Να γράψετε την περιεκτικότητα του διαλύματος που δημιουργήθηκε;

B. Αν μοιράσουμε το παραπάνω διάλυμα σε 2 ογκομετρικές φιάλες των **50mL**, τότε η περιεκτικότητα του διαλύματος σε κάθε μια από τις 2 φιάλες θα είναι:

- ίδια
- Μικρότερη από αυτή του αρχικού διαλύματος
- Μεγαλύτερη από αυτή του αρχικού διαλύματος

ΕΡΩΤΗΣΗ 4

A. Να συμπληρωθούν τα κενά των παρακάτω προτάσεων με την κατάλληλη λέξη:

Σε μια χημική αντίδραση, οι ουσίες που υπάρχουν πριν να γίνει η αντίδραση ονομάζονται _____ σώματα, ενώ οι ουσίες που δημιουργούνται μετά το πέρας της αντίδρασης αποτελούν τα _____ της χημικής αντίδρασης.
Κάθε αντίδραση κατά την οποία εκλύεται θερμότητα ονομάζεται _____.

B. Να σημειώσετε στη στήλη B με ένα (+) τις προτάσεις που αποτελούν χημικές αντιδράσεις:

ΣΤΗΛΗ A	ΣΤΗΛΗ B Χημική αντίδραση
Η διάσπαση του νερού σε υδρογόνο και οξυγόνο	
Ο βρασμός του νερού	
Η μετατροπή του μούστου σε κρασί	
Η διαδικασία κατά την οποία ένα σιδερένιο καρφί σκουριάζει	
Η τήξη του πάγου	

ΕΡΩΤΗΣΗ 5

Να γράψετε στο κουτάκι, που αντιστοιχεί σε κάθε πρόταση, το γράμμα (Σ) αν είναι σωστή και το γράμμα (Λ) αν είναι λανθασμένη:

1. Για το νερό ισχύουν πάντα οι αναλογίες:

$$\text{Όγκος υδρογόνου} / \text{Όγκος οξυγόνου} = 2 / 1 \quad \square$$

2. Οι ουσίες οι οποίες δε μπορούν να διασπαστούν σε άλλες, διαφορετικές, πιο απλές ουσίες ονομάζονται χημικές ενώσεις.

3. Ο σίδηρος είναι χημικό στοιχείο.

4. Το νερό είναι μια χημική ένωση.

5. Το χημικό στοιχείο άζωτο ανήκει στα αμέταλλα.

6. Το χημικό στοιχείο αργίλιο (αλουμίνιο) ανήκει στα μέταλλα.

ΕΡΩΤΗΣΗ 6

Να συμπληρώσετε τα κενά με την κατάλληλη λέξη ή φράση:

Όλα τα άτομα αποτελούνται από τον πυρήνα που είναι φορτισμένος _____ και γύρω από αυτόν περιστρέφονται τα _____ που έχουν αρνητικό φορτίο.

Επειδή τα άτομα είναι ηλεκτρικά _____ ο αριθμός των πρωτονίων του πυρήνα είναι ίσος με τον αριθμό των _____.

Αυτός ο αριθμός ονομάζεται _____ και είναι χαρακτηριστικός για κάθε χημικό στοιχείο.

Τα φορτισμένα άτομα ονομάζονται _____.

ΕΡΩΤΗΣΗ 7

Ο παρακάτω πίνακας δίνει πληροφορίες για τα άτομα δύο στοιχείων του νατρίου (Na) και του χλωρίου (Cl). Να συμπληρώσετε τα κενά στα αντίστοιχα κουτιά.

Στοιχείο	Z	A	Αριθμός ηλεκτρονίων (e ⁻)	Αριθμός πρωτονίων (p ⁺)	Αριθμός νετρονίων (n ⁰)
Na	11	23			
Cl		37	17		

ΕΡΩΤΗΣΗ 8

A. Να γράψετε δίπλα σε κάθε σύμβολο το όνομα του αντίστοιχου χημικού στοιχείου.

Cl _____ Mg _____ N _____

Fe _____ Na _____ O _____

B. Να γράψετε δίπλα στο κάθε όνομα το σύμβολο του αντίστοιχου χημικού στοιχείου.

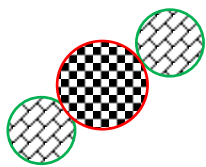
Αλουμίνιο _____ Άνθρακας _____ Θείο _____

Ασβέστιο _____ Υδρογόνο _____ Χαλκός _____

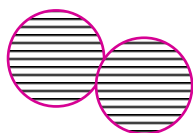
ΕΡΩΤΗΣΗ 9

A) Να γράψετε στα παρακάτω κενά ποια προσομοιώματα αποτελούν χημικά στοιχεία και ποια χημικές ενώσεις.

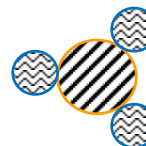
Μόριο A



Μόριο B



Μόριο Γ



B) Στον παρακάτω πίνακα δίνονται τα προσομοιώματα των ατόμων:

H	C	N	O	Cl

Με βάση τα προσομοιώματα των ατόμων να γράψετε τους μοριακούς τύπους των παραπάνω μορίων:

Μόριο A _____

Μόριο B _____

Μόριο Γ _____

Καλή επιτυχία!!!

Ο ΔΙΕΥΘΥΝΤΗΣ

ΟΙ ΕΙΣΗΓΗΤΕΣ

Φ. Εγγλεζάκη-Σάρρου

Χ. Καρανίκος

Α. Μπορμπόλης